LABORATORIO DE QUÍMICA GENERAL
INFORME DEL TRABAJO PRÁCTICO Nº2 - TERMODINÁMICA

Apellido y Nombre del estudiante:

Apellido y Nombre de la/el Jefa/e de trabajos prácticos:

Turno de Laboratorio:

Fecha de realización del Trabajo Práctico:

1. OBJETIVOS

-
-
-
-
-
-

2. RESULTADOS Y ANÁLISIS

a) Descomposición de bicarbonato de sodio por calentamiento

PROCEDIMIENTO EXPERIMENTAL:

Tabla 1. Temperaturas medidas.

Magnitudes medidas	Valores
Temperatura inicial (°C)	±
Temperatura final (°C)	±

Tabla 2. Magnitudes calculadas.

Magnitudes	Valores
Entalpía ($\Delta H°$ / kJ/mol)	
Entropía ($\Delta S°$ / kJ/mol.K)	
Temperatura de descomposición (°C)	

ANÁLISIS DE LOS RESULTADOS OBTENIDOS:

b) <u>Determinación del calor específico de un metal</u>

PROCEDIMIENTO EXPERIMENTAL:

Tabla 3a. Magnitudes medidas

Magnitud	Medida		Error absoluto
Vol. de agua fría (ml)		±	
$T_{inicial\ Al}$ (K)		±	
$T_{inicial\ H2O}$ (K)		±	
T_F (K)		±	

Tabla 3b. Datos y cálculos necesarios

Magnitud	Valor
Masa de del objeto de aluminio, m_{Al} (g)	
Masa del agua fría (ρ = 0,9971 g/ml) (g)	

Tabla 3c. Resultado

Magnitud	Valor
$C_{p,Al}$ (J/g.K):	

ANÁLISIS DE LOS RESULTADOS OBTENIDOS:

c) **<u>Determinación del calor de neutralización</u>**

PROCEDIMIENTO EXPERIMENTAL:

Tabla 4a. Datos experimentales

	Medida		Error absoluto
Volumen de sc. de HCl 1M (ml)		±	
Volumen de sc. de NaOH 1M (ml)		±	
$T_{inicial\ acido}$ (K):		±	
$T_{inicial\ base}$ (K):		±	
T_F (K):		±	
$K_{calorim}$ (J/K)			

Tabla 4b. Cálculos necesarios

Magnitud	Valor
Masa de sc. de HCl 1M (g)	
Masa de sc. de NaOH 1M (g)	
nº de moles de HCl	
nº de moles de NaOH	

ANÁLISIS DE LOS RESULTADOS OBTENIDOS:

3. CONCLUSIONES

4. ANEXO

CÁLCULOS: